

高二化学 测试卷

2023.11

班级：_____ 姓名：_____

注意
事项

1. 本试卷共四页，共 27 道小题，满分 100 分。考试时间 90 分钟。
2. 在答题卡上指定位置贴好条形码，或填涂考号。
3. 试题答案一律填涂或书写在答题卡上，在试卷上作答无效。
4. 在答题卡上，选择题用 2B 铅笔作答，其他试题用黑色字迹签字笔作答。
5. 答题不得使用任何涂改工具。


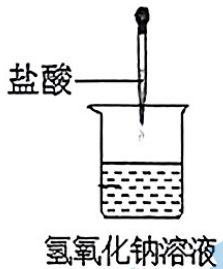
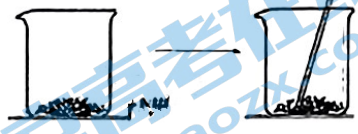
出题人：高二备课组

审核人：高二备课组

可能用到的相对原子质量：H 1 He 4 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5

一、选择题（共 21 道小题，每小题 2 分，单选题，共 42 分，将答案涂在答题卡上）

1. 下列反应中能量变化与其它不同的是

A. 铝热反应	B. 燃料燃烧	C. 酸碱中和反应	D. Ba(OH) ₂ ·8H ₂ O 与 NH ₄ Cl 固体混合
			

2. 下列属于弱电解质的物质是

A. NaCl

B. CaCO₃C. NH₃D. NH₃·H₂O

3. 下列食品添加剂中，其实用目的与反应速率有关的是

A. 抗氧化剂

B. 调味剂

C. 着色剂

D. 香料

4. 下列事实不能用勒夏特列原理解释的是

A. 向 Fe(SCN)₃ 溶液中加入少量 KSCN 固体后颜色变深B. NO₂ 和 N₂O₄ 的混合气体升温后红棕色加深C. SO₂ 催化氧化成 SO₃ 的反应，往往需要使用催化剂D. 将 FeCl₃ 溶液加热蒸干不能得到 FeCl₃ 固体

5. 在 2A(g)+B(g) ⇌ 3C(g)+4D(g) 反应中，表示该反应速率最快的是

A. v(A)= 0.5 mol/(L·s)

B. v(B)= 0.3 mol/(L·s)

C. v(C)= 0.8 mol/(L·s)

D. v(D)= 1 mol/(L·s)

6. 下列事实（常温下）不能说明醋酸是弱电解质的是

- A. 0.1mol/L 的醋酸中氢离子浓度为 $1 \times 10^{-3} \text{mol/L}$
- B. 醋酸溶液能溶解碳酸钙
- C. 醋酸溶液中同时存在 CH_3COOH 与 CH_3COO^-
- D. 同物质的量浓度醋酸的导电性弱于盐酸

7. 反应 $2\text{HI} \rightleftharpoons \text{H}_2 + 2\text{I} \cdot$ 中，有关反应条件改变使反应速率增大的原因分析中，不正确的是

- A. 加入适宜的催化剂，可降低反应的活化能
- B. 增大压强，活化分子的百分数增大
- C. 升高温度，单位时间内有效碰撞次数增加
- D. 增大 $c(\text{HI})$ ，单位体积内活化分子数增大

8. 下列各组反应（表中物质均为反应物）：刚开始时，放出 H_2 的速率最大的是

编号	金属（粉末状）	物质的量（mol）	酸的浓度	酸的体积	反应温度
A	Mg	0.1	6mol/LHNO ₃	10mL	60℃
B	Mg	0.1	6mol/LHCl	10mL	60℃
C	Fe	0.1	3mol/LHCl	10mL	60℃
D	M	0.1	3mol/LHCl	10mL	60℃

9. 已知 1g 氢气完全燃烧生成水蒸气时放出热量 121 kJ，且氧气中 1 mol O=O 键完全断裂时吸收热量 496 kJ，氢气中 1 mol H—H 键断裂时吸收热量为 436 kJ，求水蒸气中 1 mol H—O 键形成时放出热量

- A. 463kJ
- B. 557 kJ
- C. 486kJ
- D. 188 kJ

10. 一定温度下，100 mL N_2O_5 的 CCl_4 溶液发生分解反应： $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ 。不同时刻测得生成 O_2 的体积，换算成对应时刻 N_2O_5 的浓度如下表。

t/min	0	10	20	30	...	80	90
$c(\text{N}_2\text{O}_5)/(\text{mol} \cdot \text{L}^{-1})$	1.40	0.96	0.66	0.45	...	0.11	0.11

下列说法不正确的是

- A. 0~10 min 的平均反应速率： $v(\text{N}_2\text{O}_5) = 0.044 \text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- B. 10~20 min 的平均反应速率： $v(\text{N}_2\text{O}_5) < 0.044 \text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- C. 10~20 min 放出的 O_2 体积为 0.336 L(标准状况)
- D. 80 min 后反应达到平衡， $2v_{\text{正}}(\text{N}_2\text{O}_5) = v_{\text{逆}}(\text{O}_2)$

11. 一定量盐酸跟过量锌粉反应时，为了减缓反应速率但又不影响生成 H_2 总量，可采取的措施是

- A. 加入少量 NaOH 固体
- B. 加入少量 CH_3COONa 固体
- C. 加入少量 NaCl 固体
- D. 加入少量 KNO_3 固体

12. 已知热化学方程式：

- ① $\text{N}_2(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{NO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_1 = +67.7 \text{kJ/mol}$
- ② $\text{N}_2\text{H}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H_2 = -534 \text{kJ/mol}$

则反应 $2\text{N}_2\text{H}_4(\text{g}) + 2\text{NO}_2(\text{g}) = 3\text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 的 ΔH 等于

- A. -567.85 kJ/mol
- B. -1135.7 kJ/mol
- C. -601.7 kJ/mol
- D. -1203.4 kJ/mol

13. 常温下，下列各组离子能大量共存的是

- A. pH=1 的溶液中： Ba^{2+} 、 NH_4^+ 、 NO_3^- 、 Fe^{2+}
 B. 无色溶液中： H^+ 、 K^+ 、 I^- 、 MnO_4^-
 C. 在 $c(\text{H}^+) : c(\text{OH}^-) = 1 : 10^{12}$ 的溶液中： Na^+ 、 CO_3^{2-} 、 NO_3^- 、 SO_4^{2-}
 D. 由水电离出的 $c(\text{OH}^-) = 1.0 \times 10^{-13} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的溶液中： Na^+ 、 NH_4^+ 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^-

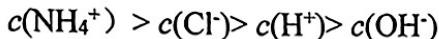
14. 下列化学用语表示正确的是

- A. 碳酸显酸性： $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
 B. 碳酸钠溶液显碱性： $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$
 C. 用 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$ 作净水剂： $\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{H}^+$
 D. “84 消毒液”中加少量醋增强漂白性： $\text{ClO}^- + \text{H}^+ = \text{HClO}$

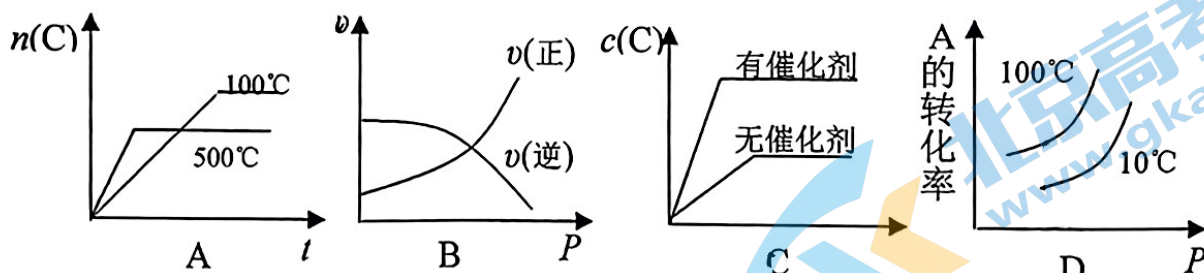
15. 常温下，对下列四种溶液的叙述正确的是

	①	②	③	④
pH	10	10	4	4
溶液	氨水	氢氧化钠溶液	醋酸溶液	盐酸

- A. ②、③两溶液中，水的电离程度相同
 B. 四种溶液分别加水稀释 10 倍，pH 变化最大的是①和④
 C. ①、②、③、④中分别加入少量的醋酸铵固体后，有三种溶液的 pH 均减小
 D. ①、④两溶液按一定体积比混合，所得溶液中离子浓度顺序为：



16. 可逆反应： $2\text{A}(\text{g}) + \text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g}) \Delta H < 0$ 。与该反应相关各图中正确的是



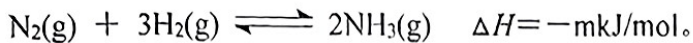
17. 恒温下，反应 $a\text{X}(\text{g}) \rightleftharpoons b\text{Y}(\text{g}) + c\text{Z}(\text{g})$ 达到平衡后，把容器体积压缩到原来的一半且达到新平衡时，X 的物质的量浓度由 0.1 mol/L 增大到 0.19 mol/L ，下列判断正确的是：

- A. $a > b+c$ B. $a < b+c$ C. $a = b+c$ D. $a = b=c$

18. 在一定条件下，在容积为 2L 的恒容密闭容器中，将 2mol N 气体和 3mol M 气体相混合，发生如下反应： $2\text{N}(\text{g}) + 3\text{M}(\text{g}) \rightleftharpoons x\text{Q}(\text{g}) + 3\text{R}(\text{g})$ ，4s 后该反应达平衡时，生成 2.4mol R，并测得 Q 的反应速率为 $0.1 \text{ mol} / (\text{L} \cdot \text{s})$ ，下列有关叙述正确的是

- A. N 的转化率为 80% B. 0~4s 内，混合气体的平均相对分子质量不变
 C. x 值为 2 D. 平衡时 M 的浓度为 0.6 mol/L

9. 相同温度下, 在体积相等的三个恒容密闭容器中发生可逆反应:



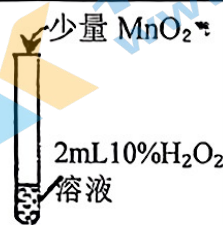
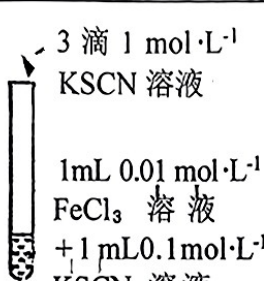
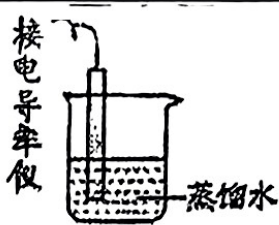
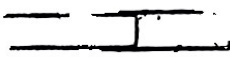
实验测得起始、平衡时的有关数据如下表:

容器编号	起始时各物质的量/mol			平衡时反应中的能量变化
	N ₂	H ₂	NH ₃	
①	1	3	0	放出热量 a kJ
②	2	3	0	放出热量 b kJ
③	2	6	0	放出热量 c kJ

下列叙述正确的是

- A. 放热关系: $a < b < m$ B. 三个容器内反应的平衡常数: $③ > ① > ②$
 C. 达平衡时氨气的体积分数: $① > ③$ D. N₂的转化率: $② > ① > ③$

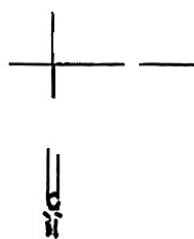
20. 下列实验中, 对现象的解释不正确的是

	A	B	C	D
装置及操作	 <p>少量 MnO₂ 2mL 10% H₂O₂ 溶液 向 H₂O₂ 溶液中加入少量 MnO₂</p>	 <p>3 滴 1 mol·L⁻¹ KSCN 溶液 1 mL 0.01 mol·L⁻¹ FeCl₃ 溶液 + 1 mL 0.1 mol·L⁻¹ KSCN 溶液</p>	 <p>接电导率仪 蒸馏水 分别测定 20℃ 和 80℃ 蒸馏水的电导率</p>	 <p>装有 NO₂ 的密闭注射器 向右轻轻推动活塞, 压缩体积</p>
现象	产生气泡 速率加快	溶液血红色加深	80℃ 蒸馏水的电导率大于 20℃ 的	气体红棕色先变深, 再变浅
解释	MnO ₂ 降低了反应所需的活化能	增大反应物浓度, $\text{Fe}^{3+} + 3\text{SCN}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{SCN})_3$ 平衡正移	温度升高, 水的电离平衡正向移动	压强增大, $2\text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ 平衡先逆向移动, 再正向移动

21. 为探讨化学平衡移动原理与氧化还原反应规律的联系, 实验如下。在此实验条件下不考虑氧气因素, 下列说法不正确的是

- A. 试管 i 溶液变蓝证明有 I₂ 生成
 B. 结合试管 i、ii 中现象, 可知
 $2\text{Fe}^{3+} + 2\text{I}^- \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{2+} + \text{I}_2$
 C. 试管 iii 中溶液褪色说明 I₂ 转化为 I⁻, 此时 I⁻ 还原性强于 Fe²⁺
 D. 对比 和试管 iii 中现象,

说明物质的氧化性与还原性强弱受浓度影响



二、非选择题（共 6 道题，共 58 分，）

22.（10 分）电解质在水溶液中的行为影响了电解质溶液的性质（以下讨论均在常温时）。

(1) $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{CH}_3\text{COOH}$ 溶液的 $\text{pH}=3$

① CH_3COOH 的电离方程式是_____。

②该溶液中由水电离出的 H^+ 浓度是_____ $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 。

③计算 CH_3COOH 的电离平衡常数 K_a =_____。

(2) H_2CO_3 和 HClO 的电离平衡常数如下：

化学式	H_2CO_3	HClO
电离平衡常数 (K_a)	$K_{a1}=4.5\times 10^{-7}$ $K_{a2}=4.7\times 10^{-11}$	4.0×10^{-8}

①相同物质的量浓度的 Na_2CO_3 、 NaHCO_3 、 NaClO 溶液， pH 由小到大的顺序是_____。

② $0.01 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{NaHCO}_3$ 的溶液中 $c(\text{H}_2\text{CO}_3) > c(\text{CO}_3^{2-})$ ，结合化学用语解释其原因：_____。

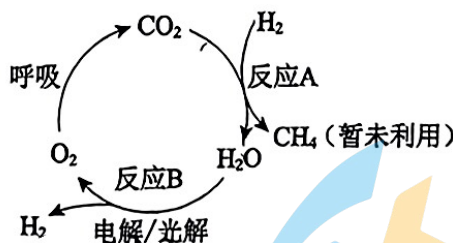
③ NaClO 溶液的漂白性与溶液中 $c(\text{HClO})$ 有关。向 NaClO 溶液中加入下列物质，能增大 $c(\text{HClO})$ 的是_____（填字母）。

a. NaHCO_3

b. CO_2

c. CH_3COOH

23.（8 分）回收利用 CO_2 是目前解决长期载人航天舱内（如空间站）供氧问题的有效途径，其物质转化如下图：



(1) 反应 A 为 $\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ，是回收利用 CO_2 的关键步骤。

已知： $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

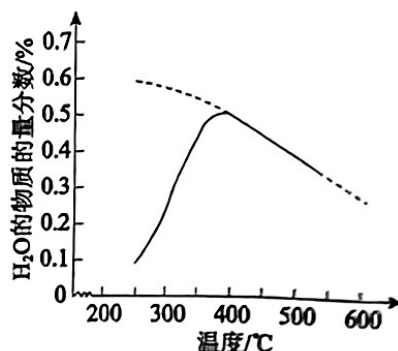
$\Delta H = -483.6 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

$\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$

$\Delta H = +802.3 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

反应 A 的 $\Delta H =$ _____ $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

(2) 将原料气按 $n(\text{CO}_2):n(\text{H}_2)=1:4$ 置于恒容密闭容器中发生反应 A，在相同时间内测得 H_2O 的物质的量分数与温度的变化曲线如图所示（虚线为平衡时的曲线）。



①理论上，能提高 CO_2 平衡转化率的措施有

_____（写出一条即可）。

②空间站的反应器内，通常采用反应器前段加热，后段冷却的方法来提高CO₂的转化效率，原因是_____。

(3) 下列关于空间站内物质和能量变化的说法中，不正确的是_____ (填字母)。

- a. 反应 B 的能量变化是电能→化学能或光能→化学能
- b. 物质转化中 O、H 原子的利用率均为 100%
- c. 不用 Na₂O₂ 作供氧剂的原因可能是 Na₂O₂ 不易实现循环利用

(4) 用 CO₂(g)+2H₂(g) \rightleftharpoons C(s)+2H₂O(g) 代替反应 A，可实现氢、氧元素完全循环利用，缺点是使用一段时间后催化剂的催化效果会明显下降，其原因是_____。

24. (12分)溶液中的化学反应大多是离子反应。根据要求回答下列问题：

(1)用化学用语解释下列原因：

- ① 硫化钠俗称臭碱，硫化钠溶液呈碱性的原因：_____；
- ② 氯化铵溶液能够利用酸性做金属除锈剂，氯化铵溶液呈酸性的原因：_____。

(2)常温下，在 pH=8 的 CH₃COONa 溶液中水电离出来的 c(OH⁻)=_____。

(3)常温下，将某一元酸 HA(甲、乙、丙、丁代表不同的一元酸)和 NaOH 溶液等体积混合，两种溶液的物质的量浓度和混合溶液的 pH 如下表所示：

实验编号	c(HA)/ mol·L ⁻¹	c(NaOH)/ mol·L ⁻¹	混合溶液的 pH
甲	0.1	0.1	=a
乙	0.12	0.1	=7
丙	0.2	0.1	>7
丁	0.1	0.1	=10

① 从甲组情况分析，如何由 a 的数值判断 HA 是强酸还是弱酸？

_____。

② 乙组混合溶液中 c(A⁻)和 c(Na⁺)的大小关系是_____ (填字母)。

- A. 前者大
- B. 后者大
- C. 二者相等
- D. 无法判断

③ 从丙组实验结果分析，该混合溶液中离子浓度由大到小的顺序是_____。

④ 分析丁组实验数据，写出该混合溶液中下列算式的精确结果(列式即可)：

$c(\text{Na}^+) - c(\text{A}^-) = \text{_____ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 。

25. (9分) 一定温度下, 向一容积为 5L 的恒容密闭容器中充入 0.4 mol SO₂ 和 0.2 mol O₂ 发生反应:

$2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta H = -196 \text{ kJ/mol}$. 当反应达到平衡时, 容器内气体物质的量变为起始时的 0.7 倍。请回答下列问题:

(1) 上述反应的平衡常数表达式为_____。

当反应达到平衡时, SO₂ 的转化率为_____。

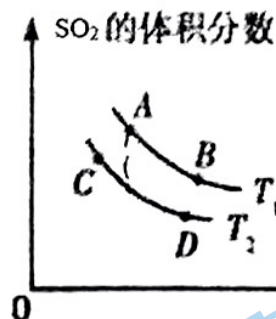
(2) 判断该反应达到平衡状态的标志是_____ (填字母)。

- a. SO₂、O₂、SO₃ 三者的浓度之比为 2:1:2 b. 反应容器内气体的压强不再变化
c. 容器内混合气体的密度保持不变 d. SO₃ 的物质的量不再变化
e. SO₂ 的生成速率和 SO₃ 的生成速率相等 f. $v_{\text{正}}(\text{O}_2) = 2v_{\text{逆}}(\text{SO}_3)$
g. 容器中气体的平均摩尔质量不随时间而变化

(3) 其它条件不变时, 减小压强(拉升容器使容积为原来的两倍), 平衡将向逆反应方向移动, 请利用 K 、 Q 的关系说明理由:_____。

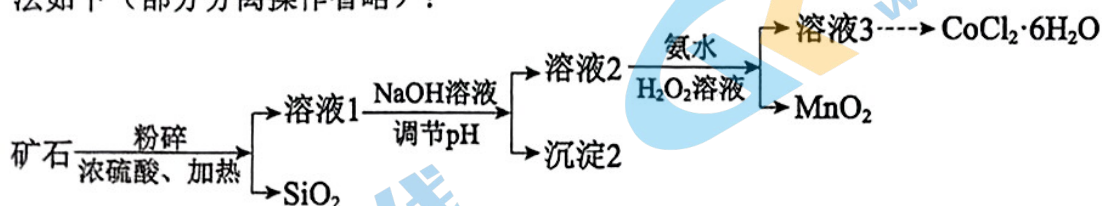
(4) 如图所示平衡时 SO₂ 的体积分数随压强和温度变化的曲线, 则:

- ① 温度关系: T_1 _____ T_2 (填“>”“<”“=”, 下同)
② 平衡常数的关系: K_A _____ K_B , K_A _____ K_D 。



26. (10分) 氯化钴 (CoCl₂) 在工业催化、涂料工业、干湿指示剂等领域具有广泛应用。

(1) 某钴矿石的主要成分包括 CoO、MnO、Fe₂O₃ 和 SiO₂。由该矿石制 CoCl₂·6H₂O 固体的方法如下 (部分分离操作省略):



资料: Mn²⁺ 生成 Mn(OH)₂, 开始沉淀时 pH=8.2, 完全沉淀时 pH=10.2

- ① 上述矿石溶解过程中, 能够加快化学反应速率的措施有_____ (写出一条即可)。
② CoO 溶于浓硫酸是非氧化还原反应, 溶液1中阳离子包括 H⁺、Mn²⁺ 和_____。
③ 已知 pH=2.8 时溶液中 Fe³⁺ 完全沉淀。沉淀2是_____。
④ 溶液2中含有 Co²⁺ 和 Mn²⁺。

i. 已知: 25 °C 时对于反应: $\text{Co}(\text{OH})_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Co}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^{-}(\text{aq})$ 存在

$K_{sp}[\text{Co}(\text{OH})_2]=c(\text{Co}^{2+})\cdot c(\text{OH}^-)^2\approx 1\times 10^{-15}$, 当 $c(\text{Co}^{2+})<1\times 10^{-5}\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 时可认为 Co^{2+} 完全沉淀。若向溶液 2 中加入碱溶液, 常温下, 当 $\text{pH}=\underline{\hspace{2cm}}$ 时 Co^{2+} 完全沉淀。由此可知, 通过调节 pH 无法将 Mn^{2+} 和 Co^{2+} 完全分离。

ii. 溶液 2 中加入氨水和 H_2O_2 溶液的目的是 $\underline{\hspace{2cm}}$ 。

(2) 可用如下方法测定产品中 $\text{CoCl}_2\cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 的质量分数 (其他杂质不干扰测定):

资料: i. $M(\text{CoCl}_2\cdot 6\text{H}_2\text{O})=238\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

ii. Co^{2+} 与 SCN^- 反应生成蓝色的 $\text{Co}(\text{SCN})_4^{2-}$; Co^{2+} 与 EDTA 以物质的量比 1:1 反应, 得到红色溶液; 后者的反应程度大于前者

取 $m\text{ g}$ 产品溶于水, 向其中滴加几滴 KSCN 溶液作指示剂。再用 $c\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ EDTA 溶液滴定, 消耗 EDTA 溶液的体积为 $v\text{ mL}$ 。滴定终点时的现象是 $\underline{\hspace{2cm}}$, 产品中 $\text{CoCl}_2\cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 的质量分数为 $\underline{\hspace{2cm}}$ (结果用 m 、 v 、 c 表示)。

7. (9 分) 某化学小组研究草酸($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$)及其盐的性质。

(1) 已知: $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HC}_2\text{O}_4^-$, $\text{HC}_2\text{O}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$

① 将等物质的量浓度、等体积的 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液与 KOH 溶液混合, 反应的离子方程式是 $\underline{\hspace{2cm}}$ 。

② 向①中继续加入 KOH 溶液至恰好完全反应, 得到 $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液。下列关系正确的是 $\underline{\hspace{2cm}}$ (填字母)。

- a. $c(\text{K}^+) > c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-}) > c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$
- b. $c(\text{H}^+) + c(\text{K}^+) = c(\text{OH}^-) + c(\text{HC}_2\text{O}_4^-) + c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-})$
- c. $c(\text{K}^+) = 2[c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-}) + c(\text{HC}_2\text{O}_4^-) + c(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)]$

(2) $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ 中碳元素的化合价是 +3 价, 推测其有还原性。文献表明: 相同条件下, $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ 的还原性强于 Fe^{2+} 的。为验证此结论, 小组同学完成了如下实验: 向 $10\text{ mL } 0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ FeCl}_3$ 溶液中缓慢加入 $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{ K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液至过量, 充分反应后得到翠绿色溶液和翠绿色晶体。

资料: 三水三草酸合铁酸钾 $[\text{K}_3\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3\cdot 3\text{H}_2\text{O}]$ 为翠绿色晶体



① 取少量晶体洗净, 配成溶液, 滴加 KSCN 溶液, 不变红, 继续加入硫酸, 溶液变红。用平衡移动原理解释溶液变红的原因是 $\underline{\hspace{2cm}}$ 。

② 经检验反应后的溶液中无 Fe^{2+} , 从反应原理的角度解释 $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ 和 Fe^{3+} 未发生氧化还原反应的可能原因是 $\underline{\hspace{2cm}}$ 。

北京高一高二高三期中试题下载

京考一点通团队整理了【**2023年10-11月北京各区各年级期中试题 & 答案汇总**】专题，及时更新最新试题及答案。

通过【**京考一点通**】公众号，对话框回复【**期中**】或者点击公众号底部栏目<**试题专区**>，进入各年级汇总专题，查看并下载电子版试题及答案！

